

## **Estequiometría**

### **Pasos a seguir para resolver los problemas de estequiometría.**

1.—Escribir y ajustar la reacción química.

Los coeficientes marcan la proporción en moles en que reaccionan los reactivos y se obtienen los productos.

2.-. En el enunciado se localiza el dato y la incógnita (pueden ser tanto de los reactivos como de los productos). El dato se expresa en moles.\*\*\*

3.- Se relaciona el dato con la incógnita en moles según la proporción que marcan los coeficientes estequiométricos (los de la ecuación ajustada). De esta proporción se despejan los moles correspondientes a la incógnita.

4.- El resultado obtenido en moles se expresa en lo que indica el enunciado.\*\*\*

\* Sólidos: Pm

\* Gases- Utilizando la ecuación de los gases.

\* En las disoluciones los moles de las sustancias que intervienen en la reacción corresponden normalmente al soluto de una disolución.